

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(11)

Veröffentlichungsnummer:

**0 252 410
A1**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 87109366.2

(22) Anmeldetag: 30.06.87

(51) Int. Cl.⁴: **B32B 29/04**, B32B 5/16,
B32B 3/20, B32B 27/18,
//B41M5/00, H05K3/10, H01B1/1-
2, B01J13/02

(30) Priorität: 11.07.86 DE 3623413

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
13.01.88 Patentblatt 88/02

(84) Benannte Vertragsstaaten:
DE FR GB

(71) Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft**
Carl-Bosch-Strasse 38
D-6700 Ludwigshafen(DE)

(72) Erfinder: **Naarmann, Herbert, Dr.**
Haardtblick 15
D-6719 Wattenheim(DE)
Erfinder: **Sliwka, Wolfgang, Dr.**
Diemstrasse 8
D-6940 Weinheim(DE)

(54) **Verbundschichtstoff.**

(57) Verbundschichtstoff, bestehend aus mindestens einer Schicht eines nichtleitenden Werkstoffs und mindestens einer Schicht aus einem Gemisch von Mikroapslen, wovon ein Anteil der Kapseln Pyrrole und ein anderer Teil der Kapseln ein Oxidationsmittel enthält. Gegebenenfalls können ein oder beide Anteile der Kapseln auch Leitsalz enthalten. Unter Druck können die Kapselanteile zur Reaktion gebracht werden, so daß elektrisch leitfähige Schichten sich ausbilden.

EP 0 252 410 A1

Xerox Copy Centre

Verbundschichtstoff

Die Erfindung betrifft einen Verbundschichtstoff, der aus mindestens einer Schicht aus Mikroapseln besteht, deren Inhaltsstoffe zu elektrisch leitfähigen Polymeren umgewandelt werden können.

Verbundschichtstoffe aus nichtleitenden Schichten und elektrischen Leitern sind bekannt. Sie werden beispielsweise durch Vakuumbedampfung von Metallen, wie Kupfer oder Silber auf Flächegebilden aus Isolierstoffen hergestellt.

Die EP-A-O 131 914 beschreibt ein Verfahren zur Herstellung von elektrisch leitfähigen Pyrrol-Polymeren, bei dem man Verbindungen aus der Klasse der Pyrrole in Gegenwart von Leitsalzen mit Sauerstoff enthaltenden Oxidationsmitteln behandelt, so daß ein Polypyrrol entsteht, das Leitsalzanionen eingebaut enthält und somit elektrisch leitfähig ist. Aus solchen elektrisch leitfähigen Polymeren, die meist in feinteiliger Form erhalten werden, können durch Verpressen unter Druck bei höheren Temperaturen Formkörper hergestellt werden, die beispielsweise als Elektroden in Batterien oder als elektrische Leiter oder als Abschirmstoffe dienen können.

Aufgabenstellung der Erfindung sind Verbundwerkstoffe aus mindestens einer Schicht eines nicht leitenden Werkstoffes und einer Schicht von Ausgangsstoffen, die in elektrisch leitfähige Polymerisate umgewandelt werden können.

Die Aufgabe der Erfindung wird durch Verbundschichtstoffe gelöst, die aus mindestens einer Schicht eines nicht leitenden Werkstoffes und mindestens einer Schicht aus einem Gemisch von Mikroapseln bestehen, wovon ein Anteil der Mikroapseln Verbindungen aus der Klasse der Pyrrole und ein anderer Anteil der Mikroapseln ein Oxidationsmittel enthält.

Weitere Gegenstände der Verbindung sind der detaillierten Beschreibung zu entnehmen.

Die Schicht bzw. die Schichten aus dem nicht leitenden Werkstoff sind meist flächig ausgebildet. Sie können in Form von Bahnen oder auch Bändern vorliegen. Es ist aber auch möglich, diese Schichten gewölbt oder in beliebiger Form zu gestalten. Der nicht leitende Werkstoff kann beispielsweise ein Kunststoff sein, so z.B. ein thermoplastischer Kunststoff wie Polyvinylchlorid, Polystyrol, Polyethylen.

Der Werkstoff kann aber auch auf der Grundlage von Zellstoff aufgebaut sein, wie Papier, oder Cellulosederivat.

Für bestimmte Anwendungen, auf die später eingegangen wird, ist es beispielsweise zweckmäßig, die nicht leitende Schicht in einem Bereich der Dicke von 0,001 bis 0,1 mm zu halten.

Auf die Schicht aus dem nicht leitenden Werkstoff ist eine Schicht aus einem Gemisch von Mikroapseln aufgebracht. Ein Anteil der Mikroapseln enthält Verbindungen aus der Klasse der Pyrrole und ein anderer Teil der Mikroapseln ein Oxidationsmittel. Die Mikroapseln können außerdem ein Leitsalz enthalten.

Die Verbindung aus der Klasse der Pyrrole, die sich für das erfindungsgemäße Verfahren eignen, sind einmal Pyrrol selbst als auch die substituierten Pyrrole, die N-Alkylpyrrole, N-Arylpyrrole, die an den C-Atomen monoalkyl- oder thialkylsubstituierten Pyrrole und die an den C-Atomen monohalogen oder dihalogen substituierten Pyrrole. Erfindungsgemäß können Pyrrol allein oder in Mischung mit anderen Verbindungen aus der Klasse der Pyrrole verwendet werden. Vorzugsweise verwendet man unsubstituiertes Pyrrol selbst. Werden substituierte Pyrrole eingesetzt, so sind das 3,4-Dialkylpyrrol, insbesondere mit 1 bis 4 C-Atomen im Alkylrest, sowie, auch die 3,4-Dihalogenpyrrole, insbesondere das 3,4-Dichlorpyrrol bevorzugt. Es können auch gegebenenfalls geringe Menge, z.B. zwischen 0,1 und 10 Mol, bezogen auf ein Mol Pyrrol anderer heterocyclischer Verbindungen, die einen konjugierten π -Elektronensystem enthalten, wie Furan, Thiophen oder Thiazol mitverwendet werden.

In diesen Kapseln kann außer Pyrrol noch ein Lösungsmittel enthalten sein. Es können organische Lösungsmittel, wie Dimethyl, Sulfoxid, Methanol, Acetonitril oder Propylencarbonat sein. Es kann aber auch Mischungen aus Wasser und mit Wasser mischbaren Lösungsmitteln, wie Dioxan oder Tetrahydrofuran verwendet werden. Man arbeitet zweckmäßig mit Lösungen, die 1 bis 50, vorzugsweise 5 bis 20 Gew.-% des Pyrrols im Gemisch mit dem Lösungsmittel enthalten. Die andere Kapselart enthalten einen Leitsalz. Man versteht darunter ionisierbare Verbindungen, die dem Bereich der elektrochemisch leitenden Polymerisate als auch Dotierungsmittel bezeichnet werden.

Als Leitsalze dienen bevorzugt ionische oder ionisierbare Verbindungen mit Anionen starker, oxidierender Säuren oder auch von, gegebenenfalls mit Nitro-Gruppen substituierten Aromaten mit sauren Gruppen. Als Kationen für diese Leitsalze kommen neben den Erdalkalimetall-Kationen und H^+ , insbesondere die Alkalimetall-Kationen, vorzugsweise Li^+ , Na^+ oder K^+ , in Betracht. Sehr günstig sind die Onium-Kationen, vor allem des Stickstoffs und des Phosphors, etwa des Typs R^4N^+ und R^4P^+ , worin R Wasserstoff und/oder niedere Alkylreste, vorzugsweise mit 1 bis 6 C-Atomen, cycloaliphatische Reste, vorzugsweise mit 6 bis 14 C-Atomen, oder aromatische Reste, vorzugsweise

mit 6 bis 14 C-Atomen, bedeutet. Unter den Ammonium- und Phosphonium-Kationen sind diejenigen besonders bevorzugt, in denen R Wasserstoff und/oder einen Alkylrest mit 1 bis 4 C-Atomen darstellt. Beispielhaft für bevorzugte Onium-Kationen seien neben dem NH_4^+ -Ion insbesondere das Tetramethylammonium-, das Tetraethylammonium-, das Tetra-n-butylammonium-, das Triphenylphosphonium- und das Tri-n-butylphosphonium-Kation genannt.

Als Anionen für das Leitsalz haben sich BF_4^- , AsF_6^- , R-SO_3^- , AsF_6^- , Sb_6^- , SbCl_6^- , ClO_4^- , HSO_4^- und SO_4^{2-} als günstig erwiesen. Eine weitere Gruppe von Leitsalz-Anionen, die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren mit besonderem Vorteil eingesetzt werden, leiten sich von Aromaten mit sauren Gruppen ab. Hierzu gehören das $\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$ -Anionen sowie insbesondere die Anionen von gegebenenfalls mit Alkylgruppen substituierten aromatischen Sulfonsäuren. Wegen der damit erzielbaren guten Ergebnisse sind Leitsalze mit dem Benzolsulfonsäure-Anion $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3^-$ oder von aromatischen Di- oder Oligosulfonsäuren ganz besonders bevorzugt. Die Leitsalzkonzentration beträgt im allgemeinen 0,001 bis 1, vorzugsweise 0,01 bis 0,1 Mol/Liter.

Die Leitsalze können entweder in den Kapseln enthalten, die das Pyrrol enthalten. Man kann sie aber auch den Kapseln, die das Oxidationsmittel enthalten, zusetzen. Es ist aber auch möglich, daß beide Kapselanteile das Leitsalz enthalten.

Ein anderer Kapselanteil enthält ein Oxidationsmittel. Dieses Oxidationsmittel liegt vorteilhaft in Form einer Lösung vor. Zweckmäßig verwendet man aus 1 Mol Pyrrol bzw. Gemischen aus Pyrrolen untereinander oder mit anderen mit Pyrrolen copolymerisierbaren Verbindungen 0,2 bis 10 Mol des Oxidationsmittels. Verwendet man weniger als 0,2 Mol, so kann man feststellen, daß ein Teil der Verwendeten Ausgangssubstanz nicht zu Polymeren umgewandelt wird. Größere Mengen als 10 Mol an Oxidationsmitteln zu verwenden ist meist nicht erforderlich, da die Menge ausreicht, die gesamte Menge der Ausgangsstoffe in Polymere umzuwandeln. Ein Überschuß über die angegebene Menge hinaus ist jedoch in den meisten Fällen nicht erforderlich, kann jedoch gelegentlich bestimmte Effekte bewirken. Von den Sauerstoff enthaltenden Oxidationsmitteln haben sich besonders Peroxosäuren und deren Salze, die Peroxodischwefelsäure und deren Alkali- und Ammoniumsalze bewährt. Vorzugsweise werden auch Peroxoborate oder Peroxochromate, wie Natriumperborat oder Kaliumbichromat verwendet. Außerdem sind Permanganate, wie Kaliumpermanganat geeignet, wenn man diesen Permanganaten geringe Mengen Säuren zusetzt. Auch ist bevorzugt die Verwendung von Wasserstoffsuperoxid, wobei hierbei die Anwesen-

heit von Leitsalzen unumgänglich ist. Man kann als Oxidationsmittel Verbindungen verwenden, die keinen Sauerstoff enthalten. Geeignet ist z.B. Eisen-III-Chlorid, Molybdänpentachlorid, Antimonpentachlorid, Wolframhexachlorid. Als Lösungsmittel für die Oxidationsmittel eignen sich z.B. Wasser für anorg. Oxidationsmittel gegebenenfalls mit Zusatz von Alkoholen oder Toluol z.B. für organ. Verbindungen.

Man arbeitet zweckmäßig mit Lösungen der Oxidationsmittel, die 1.. bis 15 % des Oxidationsmittels enthalten.

Die Schicht von Microkapseln, die auf die Schicht oder Schichten des nichtleitenden Werkstoffs aufgebracht wird, enthält ein Gemisch der Microkapseln. Der Kapselanteil, der Pyrrol enthält und der Kapselanteil, der das Oxidationsmittel enthält, wird im Verhältnis von 1 bis 3 gemischt. Am zweckmäßigsten ist es, falls die oben angegebenen Prozentsätze eingehalten werden, die Kapselanteile im Verhältnis von etwa 1 : 1 zu mischen. Die Kapselgröße der Microkapseln liegt im Bereich von 0,1 μ bis 10 μ . Man bringt die Kapselgemische in einer Schichtdicke auf, die zwischen 0,01 und 0,5 cm liegt.

Das Entkapsulieren von Lösungen und Feststoffen ist bekannt. So findet man beispielsweise Angaben über Microkapseln und deren Herstellung im Kirk-Orthmer "Encyclopädia of Chemical Technology", 3. Ausgabe, Vol. 15, Seite 470 - 493. Weitere Angaben können aus Römp Chemielexikon, 7. Auflage, Band 4, Seite 2169, entnommen werden. Nach einer weiteren Ausbildung der Erfindung ist es zweckmäßig, auf die Schicht des nichtleitenden Werkstoffs eine Schicht des Gemisches der Microkapseln und darauf wiederum eine Schicht eines nichtleitenden Werkstoffs aufzubringen. Die beiden Schichten von nichtleitenden Werkstoffen können aus den gleichen oder unterschiedlichen Werkstoffen bestehen.

Die erfindungsgemäßen Verbundschichtstoffe können nun so behandelt werden, daß sich die entkapsulierten Anteile mischen und so ein elektrisch leitfähiges Polymeres bilden. Die Behandlung erfolgt zweckmäßig unter Druck, so daß die Kapseln platzen. So kann man z.B. durch Überführen eines Stiftes unter Druck über entkapsulierte Schicht einen elektrischen Leiter auf den isolierenden Untergrund erzeugen. Es ist aber auch möglich den Druckimpuls durch kontinuierliches Führen als Teststreifen durchzuführen.

Die erfindungsgemäßen Schichtstoffe können verschiedenen Verwendungen zugeführt werden. Sie eignen sich z.B. als Informationsträger, zur Herstellung von Schaltungsnetzen oder als Element in Lernspielen.

Die Erfindung ist des weiteren in den folgenden Beispielen erläutert.

Beispiel 1

1. Die Kapselteilchen haben einen Durchmesser von 0,1 mm und eine Hülle aus einem Gemisch aus Polystyrol und Polybutylacrylat im Verhältnis 30:70 Gew.-%. Die Dicke der Hülle der Kapselteilchen beträgt 0,005 mm. Die Kapselteilchen sind mit einer 50 %igen Lösung von Pyrrol in Ethanol gefüllt.

5

2. Kapselteilchen gleicher Zusammensetzung und gleicher Größe sind mit einer 5 %igen Lösung von Eisen-III-Perchlorat gefüllt.

10

Die Kapselteilchen nach 1 und nach 2 werden im Verhältnis von 1:3 gemischt. Die Mischung wird auf eine Papieroberfläche aufgebracht und mit Hilfe eines Bindemittels fixiert. Die Schichtdicke der Kapselteilmischung beträgt 0,1 mm.

15

Nun wird ein Schreibstift über die Oberfläche der Kapselteile geführt, so daß ein Druck auf die Kapselteilchen ausgeübt wird, wodurch die Hülle der Kapselteilchen an der Stelle an der der Schreibstift geführt wird, zerstört werden. Es entsteht eine Schreibspur aus Polypyrrol, die eine elektrische Leitfähigkeit von 0,1 S/cm hat.

20

25

Beispiel 2

Es wird wie oben gearbeitet, jedoch anstelle von Pyrrol Thiophen verwendet. Hierdurch erhält man eine Schreibspur einer Leitfähigkeit von 0,5 S/cm.

30

Beispiel 3

35

Es wird wie in Beispiel 1 und 2 gearbeitet jedoch anstelle von Eisen-III-Perchlorat, Natriumpersulfat verwendet. Es entsteht eine Schreibspur eine Leitfähigkeit von 0,3 S/cm.

40

Ansprüche

1. Verbundschichtstoff, bestehend aus mindestens einer Schicht eines nichtleitenden Werkstoffes und mindestens einer Schicht aus einem Gemisch von Microkapseln, wovon ein Anteil der Microkapseln Verbindungen aus der Klasse der Pyrrole und ein anderer Anteil der Microkapseln ein Oxidationsmittel enthält.

45

50

2. Verbundwerkstoff nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß zumindest 1 Anteil der Microkapseln zusätzlich ein Leitsalz enthält.

3. Verbundwerkstoff nach Anspruch 1 und 2, bestehend aus 2 Schichten eines nichtleitenden Werkstoffes und einer dazwischen angeordneten Schicht aus dem Gemisch der Microkapseln.

55

4

4. Verbundwerkstoff nach Anspruch 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Schichten aus unterschiedlichen nichtleitenden Werkstoffen bestehen.



EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			EP 87109366.2		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)		
A	DE - B - 1 267 961 (MINNESOTA MIN.) * Ansprüche 1,6 * --	1	B 32 B 29/04 B 32 B 5/16 B 32 B 3/20 B 32 B 27/18		
A	EP - A2/A3 - O 000 903 (BAYER) * Ansprüche 1,2 * --	1	/B 41 M 5/00 H 05 K 3/10 H 01 B 1/12 B 01 J 13/02		
A	GB - A - 2 134 125 (LUBRIZOL) * Zusammenfassung; Seite 14, Zeilen 84-101 * ----	1			
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.					
Recherchenort WIEN		Abschlußdatum der Recherche 15-10-1987	Prüfer HOCHHAUSER		
<table border="0"><tr><td>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</td><td>E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</td></tr></table>				KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze	E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze	E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument				

EPA Form 1503 03 82

THIS PAGE BLANK (USPTO)